

## MỘT SỐ ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ 2 THAM KHẢO MÔN HÓA 8

### ĐỀ 1 ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II MÔN HÓA HỌC – LỚP 8 NĂM HỌC 2017 – 2018

Thời gian làm bài 45 phút (không kể thời gian phát đề)

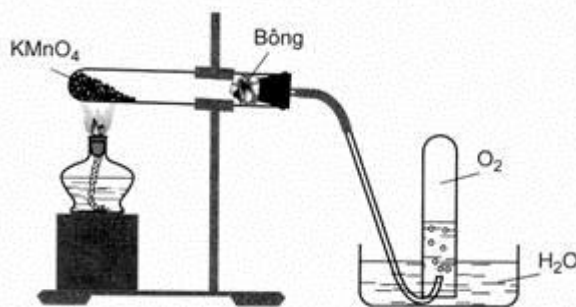
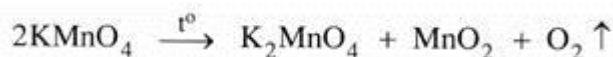
#### I. LÝ THUYẾT (7.5 điểm)

**Câu 1.** (2 điểm) Hoàn thành các phương trình phản ứng sau và cho biết chúng thuộc loại phản ứng gì?

- $P + O_2 \quad ?$
- $Fe + HCl \quad ? + H_2$
- $CaCO_3 \quad ? + CO_2$
- $Na + H_2O \quad ? + ?$

**Câu 2.** (1.5 điểm) Trong phòng thí nghiệm, ta có hệ thống thu khí A như

sau:



Bằng kiến thức đã biết, em hãy bổ sung:

- Công thức khí A (2); hóa chất để điều chế khí A (1)
- Tên gọi của phương pháp thu khí này
- Viết phương trình phản ứng điều chế khí A từ hóa chất mà em đã chọn

**Câu 3.** (1.5điểm) Theo yêu cầu của giáo viên, bạn An tiến hành thu các khí: khí Oxi, khí Hidro và khí cacbonic vào các lọ riêng biệt. Tuy nhiên, sau khi thu cả ba khí trên, bạn phát hiện rằng mình chưa dán nhãn (tên gọi các khí) trên mỗi lọ. Và không thể biết được lọ nào chứa khí nào.

Bằng hiểu biết của mình, em hãy giúp bạn An cách để xác định khí trong mỗi lọ tương ứng

**Câu 4.** (1.0điểm) Hiện nay, quá trình công nghiệp hóa của nước ta đang diễn ra với tốc độ nhanh chóng. Bên cạnh những lợi ích về kinh tế mà nó mang lại, thì vấn đề môi trường sống bị ảnh hưởng nghiêm trọng cũng đang được mọi người quan tâm. Em hãy kể một vài nguyên nhân gây ô nhiễm môi trường mà em biết. Từ đó, hãy đề ra các biện pháp tương ứng để bảo vệ môi trường sống ngày một trong lành hơn

**Câu 5.** (1.5điểm) Em hãy phân loại và gọi tên các chất sau:  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$

## II. **BÀI TOÁN** (2.5 điểm)

Cho 13 gam Kẽm hòa tan hoàn toàn vào 100ml dung dịch axit clohidric. Sau phản ứng thu được V (lít) khí Hidro

Người ta tiếp tục dẫn khí Hidro trên đi qua Đồng oxit. Sau phản ứng thấy thu được a (g) chất rắn

- Viết các phương trình phản ứng đã xảy ra
- Tính thể tích khí hidro (đkc) thu được sau phản ứng
- Tìm nồng độ mol dung dịch axit cần dùng
- Tìm a

Biết:  $\text{Zn} = 65$ ,  $\text{Cu} = 64$

## ĐỀ 2

### ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II. NĂM HỌC 2017 - 2018

#### Môn: HÓA – LỚP 8

#### **Chủ đề 1: CÔNG THỨC HÓA HỌC HỢP CHẤT VÔ CƠ**

**Câu 1: (2 điểm)** Nhiều hợp chất vô cơ được sử dụng rộng rãi, có ứng dụng quan trọng trong đời sống. Biết gọi tên và phân loại các hợp chất vô cơ sẽ giúp các em dễ dàng tìm hiểu về chúng. Em hãy gọi tên và phân loại mỗi hợp chất sau (oxit axit, oxit bazơ, axit, bazơ hay muối)



#### **Chủ đề 2: OXI – SỰ CHÁY**

**Câu 2: (1 điểm)** *Phát minh đầu tiên*

*đánh dấu bước tiến hóa của người hiện đại là*

*tạo ra lửa. Lửa là quá trình oxi hóa nhanh*

*chóng của một vật liệu trong phản ứng cháy.*

*Để tạo ra lửa, phải cần và đủ 3 yếu tố, đó là:*

*chất cháy, ôxy và nguồn nhiệt.*

Lửa có thể gây nên hỏa hoạn. Khi xảy ra hỏa hoạn, thường

có rất ít thời gian để phản ứng, nắm được kỹ năng thoát hiểm sẽ

giúp an toàn tính mạng. Em hãy cho biết 4 tiêu lệnh phòng cháy

chữa cháy gồm những hành động gì

**Câu 3: (1 điểm)** Để dập tắt ngọn lửa do xăng, dầu cháy, người ta không dùng nước mà thường làm gì, tại sao?

### **Chủ đề 3: NHIÊN LIỆU SẠCH**

**Câu 4: (3 điểm)** Sử dụng than và dầu khí làm nhiên liệu mỗi năm ngành công nghiệp thế giới thải vào tầng khí quyển trên 5 tỷ tấn khí CO<sub>2</sub>, gây ra hiệu ứng nhà kính làm môi trường sống của con người bị phá hoại nghiêm trọng. Để giảm ô nhiễm môi trường, hiđrô được chọn làm nhiên liệu thay thế, đó là nguồn năng lượng lý tưởng trong thế kỷ 21. Khi đốt cháy, nó không sinh ra khí thải độc hại, mà chỉ sinh ra hơi nước

- Hãy viết phương trình hóa học đốt cháy khí Hiđro
- Tính khối lượng ở trạng thái lỏng thu được khi đốt cháy hoàn toàn 112 lít khí Hiđro (đkc) với khí oxi.
- Nêu phương pháp hóa học nhận biết 2 khí Hiđro và khí Oxi

(H = 1 ; O = 16)

### **Chủ đề 4: NƯỚC – NĂNG LƯỢNG CỦA SỰ SỐNG**

**Câu 5: (3 điểm)** Mưa axit đã làm mùa màng thất thu và phá hủy các công trình xây dựng.

Đó là do sự hòa tan của một số oxit vào nước, thành phần chủ yếu là Lưu huỳnh trioxit tan trong nước tạo ra axit sunfuric. Em hãy

- Nêu biện pháp hạn chế mưa axit
- Viết phương trình hóa học khi Lưu huỳnh trioxit tác dụng với nước
- Tính nồng độ mol của dung dịch thu được khi có 0,1 mol H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> trong 200ml dung dịch.

-----**HẾT**-----

**ĐỀ 3**  
**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II (THAM KHẢO)**  
**MÔN HOÁ HỌC LỚP 8**

**Câu 1: (2đ)** Hoàn thành các phương trình hóa học sau: (ghi rõ điều kiện, nếu có)

- 1)  $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow ?$
- 2)  $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow ? + ?$
- 3)  $\text{Zn} + ? \rightarrow ? + \text{H}_2$
- 4)  $\text{KClO}_3 \rightarrow ? + ?$

**Câu 2: (0,5đ)** Trong bình gas dùng để đun nấu có chứa thành phần chủ yếu là Propan ( $\text{C}_3\text{H}_8$ ). Hãy viết phương trình hóa học biểu diễn sự cháy của khí gas.

**Câu 3: (2đ)** Hãy điền vào các ô trống trong bảng sau cho thích hợp:

Công thức hóa học	Tên gọi	Phân loại
$\text{H}_2\text{SO}_4$		
	Lưu huỳnh đioxit	
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$		
$\text{Fe}(\text{OH})_2$		

**Câu 4: (1đ)** Hòa tan 4,5gam NaCl vào 495,5 gam nước tạo thành dung dịch NaCl. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch tạo thành.

**Câu 5: (1,5đ)** Bằng phương pháp hóa học, em hãy nhận biết các lọ dung dịch không màu sau: muối ăn (Natri clorua), nước cốt chanh (axit Nitric), nước vôi trong (Canxi hidroxit). Giải thích cách làm của em.

**Câu 6: (3đ)**

- 1) Cho kim loại Natri tác dụng với nước, thu được 6,72 lít khí Hidro thoát ra (đo ở đktc).
  - a. Viết phương trình hóa học.
  - b. Tính khối lượng kim loại Natri đã phản ứng với nước.
- 2) Lấy toàn bộ lượng khí Hidro sinh ra ở phản ứng trên cho tác dụng hết với 24gam Sắt (III) oxit ở nhiệt độ cao. Hãy tính khối lượng Sắt tạo thành sau phản ứng.

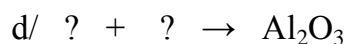
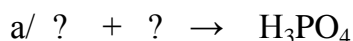
Cho: Fe=56; Na=23; O=16; H=1

**ĐỀ 4**  
**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**  
**MÔN HÓA HỌC – LỚP 8**  
**NĂM HỌC 2017-2018**

*Thời gian làm bài: 45 phút (không kể thời gian phát đề)*

**Câu 1: (2,0 điểm)**

Hoàn thành các phương trình hóa học sau đây và cho biết chúng thuộc loại phản ứng hóa học nào?



**Câu 2: (2,0 điểm)**

- Điphotpho pentaoxit P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> là chất bột màu trắng, hút ẩm mạnh, ăn mòn nhiều kim loại và có thể gây bỏng nghiêm trọng đối với mắt, da, màng nhầy, đường hô hấp ngay cả khi ở nồng độ thấp chỉ 1 mg/m<sup>3</sup>.

- Canxi oxit CaO là chất rắn màu trắng, có tính ăn da. Được sử dụng trong xử lý nước thải để làm giảm độ chua, trong công nghiệp sản xuất đồ gốm, xi măng, sơn và công nghiệp thực phẩm.

Bằng những kiến thức về hoá học em hãy giúp nhận biết 2 chất rắn trên và viết phương trình hoá học (nếu có)

**Câu 3: (2,0 điểm)**

- HCl có trong dạ dày con người giúp tiêu hóa thức ăn, tuy nhiên nếu hàm lượng cao sẽ gây nên các bệnh viêm loét dạ dày.

- NaHCO<sub>3</sub> với tên thường gặp trong đời sống là baking soda có tác dụng tạo xốp, giòn cho thức ăn và ngoài ra còn có tác dụng làm đẹp cho bánh (bột nở).

-  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  là thành phần chính của quặng hematit dùng làm nguyên liệu để sản xuất gang thép.

- NaOH hay thường được gọi là Xút hoặc xút ăn da là một hợp chất vô cơ của natri. Dung dịch NaOH có tính nhờn, làm bục vải, giấy và ăn mòn da. Nó được sử dụng nhiều trong các ngành công nghiệp như giấy, luyện nhôm, dệt nhuộm, xà phòng, chất tẩy rửa, tơ nhân tạo...

Em hãy phân loại (oxit, axit, bazơ, muối) và gọi tên các hợp chất trên.

**Câu 4: (2,0 điểm)**

a/ Tại sao trong các bể nuôi cá cảnh hoặc hồ nuôi trồng thủy sản người ta phải sục không khí vào hồ (bể) nuôi?

b/ Ô nhiễm môi trường nước ở nước ta hiện nay ngày càng nghiêm trọng. Nó không chỉ ảnh hưởng đến sức khỏe con người mà còn là nguy cơ tiềm ẩn các bệnh cấp và mãn tính, chẳng hạn như: ung thư da, tiêu chảy,... Em hãy nêu 2 nguyên nhân chính gây ô nhiễm nguồn nước và biện pháp khắc phục.

**Câu 5: (2,0 điểm)**

Đốt cháy hoàn toàn một lượng sắt trong lọ chứa 13,44 lít khí oxi (đktc).

a/ Tính khối lượng sản phẩm tạo thành.

b/ Cần dùng bao nhiêu gam kali clorat  $\text{KClO}_3$  (có  $\text{MnO}_2$  làm xúc tác) để điều chế được lượng oxi dùng cho phản ứng trên.

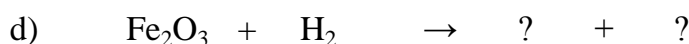
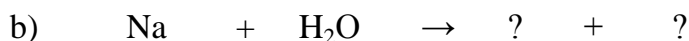
Cho : Fe = 56; O = 16; K = 39; Cl = 35,5.

--- HẾT ---

## ĐỀ 5

**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II**  
**NĂM HỌC 2017 – 2018**  
**MÔN HÓA HỌC – LỚP 8**  
Thời gian làm bài :45 phút

**Câu 1:** (2,5đ) Hoàn thành phương trình hóa học, phân loại các phản ứng sau:



**Câu 2:** ( 2,5đ) Đọc các đoạn thông tin sau:

1)  $\text{CaCO}_3$  là thành phần chính của đá vôi. Vùng núi đá vôi ở Việt Nam có diện tích khá lớn, tập trung ở nhiều tỉnh: Lạng Sơn, Quảng Ninh, Sơn La, Ninh Bình, Quảng Bình....  $\text{CaCO}_3$  tan dần trong nước mưa có chứa khí  $\text{CO}_2$  tạo ra  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  được gọi là quá trình xâm thực của nước mưa đối với đá vôi. Sau đó  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  theo các kẽ nứt chảy xuống vòm hang và bị phân hủy tạo thành thạch nhũ trong các hang động như động Phong Nha – Kẻ Bàng.

2) Nhôm là kim loại tác dụng được với nước ở điều kiện thường để tạo ra  $\text{Al}(\text{OH})_3$ , nhưng trên thực tế các đồ vật làm bằng nhôm hàng ngày tiếp xúc với nước dù ở nhiệt độ nào cũng không xảy ra phản ứng vì trên bề mặt của vật được phủ kín bằng màng  $\text{Al}_2\text{O}_3$  rất mỏng, rất mịn và bền chắc đã không cho nước và khí thấm qua.

Gọi tên, phân loại các công thức hóa học đã được đề cập trong đoạn văn trên.

**Câu 3:** (1đ) Trong phòng thí nghiệm có ba lọ mất nhãn chứa các dung dịch không màu:  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{NaOH}$ . Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các dung dịch trên.

**Câu 4:** (1đ) Tính nồng độ mol của dung dịch khi hòa tan 8 g  $\text{CuSO}_4$  vào nước thu được 500 ml dung dịch.

**Câu 5:** (3đ) Cho 4,6 g kim loại Natri vào nước thu được dung dịch X và khí A.

a) Viết PTHH xảy ra. Nêu hiện tượng khi cho quỳ tím vào dung dịch X, tại sao?



b) Tính thể tích khí A (đktc).

c) Nếu dùng kim loại sắt cho vào axit sunfuric thì cần bao nhiêu gam kim loại sắt để thu được lượng khí hidro như trên?

## ĐỀ 6

### MÔN HÓA HỌC – LỚP 8

NĂM HỌC 2017 - 2018

Thời gian làm bài: 45 phút

(không kể thời gian phát đề) (đề gồm 2 trang)

**Câu 1:** Nêu hiện tượng xảy ra và viết phương trình hoá học khi: (2 điểm)

- Đốt photpho trong oxi.
- Cho dung dịch axit clohidric vào ống nghiệm chứa kẽm.

**Câu 2:** Hoàn thành các phương trình phản ứng sau, ghi rõ điều kiện (nếu có): (2 điểm)

- $\text{Fe} + \text{HCl}$
- $\text{Na} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2$
- $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$

**Câu 3:** Bằng phương pháp hoá học hãy nhận biết các chất khí sau:  $\text{H}_2$ ,  $\text{O}_2$  và  $\text{CO}_2$ .  
Viết phương trình hoá học (nếu có). (1,5 điểm)

**Câu 4:** (1 điểm)

Chiều 24/4/2014, Bệnh viện đa khoa tỉnh Tây Ninh cho biết khoa Cấp cứu của bệnh viện tiếp nhận 8 học sinh lớp 6 và 2 thầy giáo trường THCS Suối Dây (xã Suối Dây, huyện Tân Châu, Tây Ninh) bị bỏng do nổ bong bóng (có chứa khí  $\text{H}_2$ ). Theo người chứng kiến tại trường thì là do lúc phát bóng bay cho các em sau một buổi lễ, dây thắt bóng quá chặt nên một thầy giáo đã dùng bật lửa hộp quẹt để gần đốt đốt dây...

Lửa gần bóng và rồi bóng nổ.

Bằng những kiến thức đã học, em hãy giải thích tại sao bóng nổ và viết phương trình hoá học xảy ra.

**Câu 5:** (1 điểm)

Hoà tan x gam natri hiđroxit vào nước thu được 200 gam dung dịch natri hiđroxit 15%.

- Nhúng quỳ tím vào dung dịch natri hiđroxit có hiện tượng gì?
- Tìm x.

**Câu 6:** ( 2,5 điểm)

Cho kẽm tác dụng vừa đủ với dung dịch axit clohidric (HCl) thu được muối kẽm clorua ( $ZnCl_2$ ) và 448 ml khí hiđro.

- a. Viết phương trình hoá học.
- b. Tính khối lượng muối kẽm clorua.
- c. Dẫn khí hiđro thu được qua đồng (II) oxit nung nóng đến khi phản ứng kết thúc.
  - Nêu hiện tượng.
  - Tính khối lượng đồng (II) oxit phản ứng.

(Cho  $Na = 23$ ;  $H = 1$ ;  $O = 16$ ;  $Cl = 35,5$ ;  $Zn = 65$ ;  $Cu = 64$ ;  $P = 31$ ;  $Fe = 56$ )

**ĐỀ 7**  
**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II**  
**NĂM HỌC 2017 – 2018**  
**MÔN HÓA - LỚP 8**  
Thời gian làm bài: 45 phút  
(Không kể thời gian phát đề)

**Câu 1:** (2 điểm) Bỏ túc, cân bằng các phương trình hóa học sau đây (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có).

- a)  $\text{Al} + \text{HCl} \longrightarrow ? + ?$
- b)  $? + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
- c)  $? \longrightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$
- d)  $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2 \longrightarrow ? + \text{H}_2\text{O}$

**Câu 2:** (1.5 điểm) CHẤT KHÍ TRONG PHÒNG THÍ NGHIỆM

Bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách nhận biết các chất khí không màu đựng trong ba lọ riêng biệt mất nhãn: khí cacbonic, khí oxi, khí hiđro. Viết phương trình phản ứng minh họa.

**Câu 3:** (2 điểm) HỢP CHẤT VÔ CƠ VÀ ĐỜI SỐNG

$\text{SO}_2$  là chất khí ở nhiệt độ thường, có mùi hắc khó chịu, khí này có thể gây nên bệnh viêm phổi, viêm đường hô hấp.

$\text{H}_2\text{SO}_4$  là hóa chất hàng đầu được dùng trong nhiều ngành công nghiệp sản xuất: phân bón, thuốc trừ sâu, chất giặt tẩy rửa tổng hợp, tơ sợi hóa học, chất dẻo, sơn màu,....

$\text{NaOH}$  có nhiều ứng dụng rộng rãi trong đời sống và công nghiệp: Sản xuất xà phòng, chất tẩy, bột giặt, tơ nhân tạo, giấy, chế biến dầu mỏ và nhiều ngành công nghiệp hóa chất khác.

Trong công nghiệp,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  được dùng để nấu thủy tinh, xà phòng, làm giấy, đồ gốm, phẩm nhuộm, dẹt, sản xuất keo dán gương, thủy tinh lỏng...

Phân loại và gọi tên các hợp chất vô cơ được nhắc đến trong đoạn thông tin trên?

**Câu 4:** (1 điểm) Hòa tan hoàn toàn 10 gam  $\text{NaOH}$  trong 40 gam nước thu được dung dịch A.

a/ Cho mẫu giấy quỳ tím vào dung dịch A Nhận xét sự đổi màu của quỳ tím. Giải thích.

b/ Tính nồng độ phần trăm của dung dịch A.

**Câu 5** (1 điểm) KHÍ CACBONIC  $\text{CO}_2$

Hoạt động liên tục cả ngày lẫn đêm, những lò đốt than liên tục xả khói bụi ra môi trường, gây ô nhiễm không khí và ảnh hưởng trực tiếp đến cuộc sống, sức khỏe của người dân xung quanh.

a/ Hãy viết phương trình minh họa quá trình đốt than?

b/ Em hãy nêu những tác động xấu quá trình đốt than với đời sống con người?

**Câu 6** (2,5 điểm) Hòa tan hoàn toàn 11,2 gam sắt trong dung dịch axit clohidric.

a/ Mô tả hiện tượng và viết phương trình phản ứng xảy ra.

b/ Tính thể tích khí thu được ở điều kiện tiêu chuẩn.

c/ Dẫn khí sinh ra qua bột đồng (II) oxit đun nóng thì thu được bao nhiêu gam kim loại đồng?

(Fe = 56, H = 1, Cu = 64, Cl = 35,5)

-----**HẾT**-----

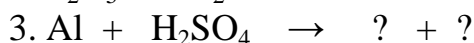
## ĐỀ 8

### ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II

Môn: Hóa 8

Thời gian: 45 phút

**Câu 1(2 điểm):** Hoàn thành các phương trình phản ứng hóa học và cho biết chúng thuộc loại phản ứng gì ?.



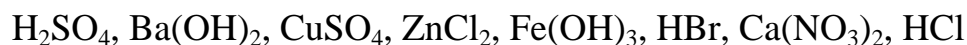
**Câu 2(2 điểm):**

a) Có 20 g KCl trong 600 g dung dịch. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch KCl?

b) Hòa tan 1,5 mol  $\text{CuSO}_4$  vào nước thu được 750 ml dung dịch. Tính nồng độ mol của dung dịch  $\text{CuSO}_4$ ?

**Câu 3 (2 điểm)**

a. Trong các hợp chất sau, hợp chất nào thuộc loại axit, bazơ, muối? 2Đ)



b. Hãy đọc trên các hợp chất trên?

**Câu 4(1,5 điểm)** Có 3 gói bột mất nhãn chứa các chất sau:  $\text{Na}_2\text{O}$ ;  $\text{P}_2\text{O}_5$ ;  $\text{MgO}$ . Em hãy nêu biện pháp hóa học nhận biết các gói bột trên?

**Câu 5(2,5 điểm):** Trong phòng thí nghiệm, người ta dùng hiđro ( $\text{H}_2$ ) để khử 8 gam đồng (II) oxit ( $\text{CuO}$ )

a) Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra ?

b) Tính khối lượng đồng (Cu) thu được?

c) Tính thể tích khí hiđro đã dùng (ở đktc)?

(Cho biết  $\text{Cu} = 64$ ,  $\text{H} = 1$ )

.....**HẾT**.....

**ĐỀ 9**  
**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II**  
**MÔN HÓA HỌC - LỚP 8**  
**NĂM HỌC 2017 – 2018**

*Thời gian làm bài: 45 phút (không kể thời gian phát đề)*

**Câu 1:** (2,5 điểm)

Hoàn thành phương trình hóa học của những phản ứng sau(ghi rõ điều kiện của phản ứng nếu có).

- a)  $P + O_2 \rightarrow$
- b)  $Ca + H_2O \rightarrow$
- c)  $KMnO_4 \rightarrow$
- d)  $H_2 + Fe_3O_4 \rightarrow$
- e)  $P_2O_5 + H_2O \rightarrow$

**Câu 2:** ( 1,5 điểm)

Vôi là tên gọi chung của những hợp chất có chứa nguyên tố Canxi. Có một số loại vôi có sử dụng rất nhiều trong đời sống như:

- Vôi sống  $CaO$ : được dùng trong sản xuất thủy tinh, sản xuất gốm, xử lý nước sinh hoạt và nước thải, trong nông nghiệp có thể dùng để làm giảm độ chua của đất, chất sát trùng thú y,..
- Vôi tôi  $Ca(OH)_2$ : thu được khi cho vôi sống tác dụng với nước. Vôi tôi thường được dùng trong xây dựng, xử lý nước, cải tạo đất chua, sản xuất hỗn hợp khô cho nghề sơn, trang trí, trong dạng bột nhào có tác dụng kháng vi trùng để điều trị sâu răng. Trong đời sống, người ta còn dùng để ăn với trầu, hoặc nước vôi còn được dùng để ngâm củ để làm dưa món, mứt,...
- $CaCO_3$  là thành phần chính của đá vôi, nó cũng thường được gọi là **đá phân** vì nó là thành phần chính của phân viêt bãng. Chất này thường được tìm thấy dưới dạng **đá** ở khắp nơi trên thế giới, là thành phần chính trong mai/vỏ của các loài sò, ốc hoặc vỏ của **ốc**,vỏ trứng có tới 95% là  $CaCO_3$ . Đây là một chất thường được sử dụng trong y tế như một chất bổ sung **canxi** cho người bị loãng xương, cung cấp canxi cho cơ thể hay dùng để **chất khử chua** đất và nước, trong công nghiệp được dùng để sản xuất keo, chất làm trắng trong tráng men đồ gốm, sứ, sản xuất xi măng. Trong đời sống, là một **phụ gia thực phẩm**, nó được sử dụng trong một số thực phẩm như **đậu phụ** là nguồn bổ sung khẩu phần canxi. Hay dùng để muối chua **mướp đắng**.

*Em hãy phân loại và gọi tên hóa học (theo danh pháp quốc tế) của những loại vôi ở trên.*

**Câu 3:** (2 điểm)

Trong phòng thí nghiệm, có 4 lọ không nhãn chứa lần lượt các dung dịch không màu:  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ . Bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách nhận biết các dung dịch trên.

**Câu 4:**(2 điểm) Hãy viết PTHH và nêu hiện tượng của các thí nghiệm sau:

- Cho mẫu Na vào cốc đựng nước, sau đó cho quỳ tím vào.
- Dẫn luồng khí  $\text{H}_2$  đi qua  $\text{CuO}$  đựng nóng.

**Câu 5:** (2 điểm) Cho Zn tác dụng với dung dịch chứa 200 ml dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  1M (vừa đủ)

- Viết PTHH
- Tính khối lượng kẽm tham gia
- Tính thể tích khí tạo thành ở đktc.

Cho Zn = 65, H = 1, O = 16, S=32

-----HẾT-----



**ĐỀ 10**  
**ĐỀ THI ĐỀ NGHỊ HỌC KỲ II**  
**MÔN : HÓA HỌC 8**  
**NĂM HỌC: 2017 – 2018**

**Câu 1:** (2,5 điểm) Hoàn thành các phản ứng hóa học sau

- a.  $\text{Fe}_3\text{O}_4 + ? \rightarrow \text{Fe} + ?$   
b.  $? + ? \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$   
c.  $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow ?$   
d.  $? + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + ?$   
e.  $\text{Zn} + ? \rightarrow ? + \text{H}_2$

**Câu 2:** (2,5 điểm)

- a. Nêu hiện tượng xảy ra và viết phương trình hóa học khi cho luồng khí hidro đi qua bột đồng (II) oxit màu đen đun nóng .  
b. Bằng phương pháp hoá học em hãy nhận biết ba lọ chất lỏng riêng biệt: dung dịch bari clorua, dung dịch axit nitric và dung dịch kali hidroxit.

**Câu 3:** (2 điểm) Phân loại và gọi tên các hợp chất sau:  $\text{HBr}$ ,  $\text{FeS}$ ,  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ .

**Câu 4:** (1 điểm) Nước muối sinh lý là dung dịch đẳng trương có áp suất thẩm thấu xấp xỉ với dung dịch cơ thể người, được pha chế với tỷ lệ 0,9%. Nước muối sinh lý được dùng để cung cấp và bổ sung nước cũng như chất điện giải, dùng để rửa mắt, mũi, súc miệng, thích hợp cho mọi lứa tuổi kể cả trẻ em.

Trong y học, nước muối sinh lý được coi như một loại thuốc có khả năng hấp thu tốt qua đường tiêu hoá và đặc biệt có thể hấp thu rất nhanh bằng đường tiêm truyền tĩnh mạch. Thuốc được phân bố rộng rãi trong cơ thể và được thải trừ chủ yếu qua đường nước tiểu và một phần qua mồ hôi, nước mắt, nước bọt. Nước muối sinh lý cũng có thể dùng làm dung dịch để khí dung có tác dụng làm sạch mũi, họng.

Tính khối lượng natri clorua và nước hòa cần thiết để pha được 52g dung dịch nước muối sinh lý có nồng độ trên. Nguồn: <https://vi.wikipedia.org/>

**Câu 5:** (2 điểm) Cho 13,65 (g) kali vào nước dư.

- a) Sau phản ứng nếu đem nhúng quỳ tím vào dung dịch trên, theo em quỳ tím chuyển thành màu gì?
- b) Tính thể tích khí hiđro thu được (đktc).
- c) Tính khối lượng kali hiđroxit thu được sau phản ứng.

ĐỀ 11

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II

**Câu 1** : ( 2 điểm ) Viết phương trình hóa học của các phản ứng trong sơ đồ chuyển hóa sau và cho biết chúng thuộc loại phản ứng nào ( ghi rõ điều kiện phản ứng, nếu có ) ?



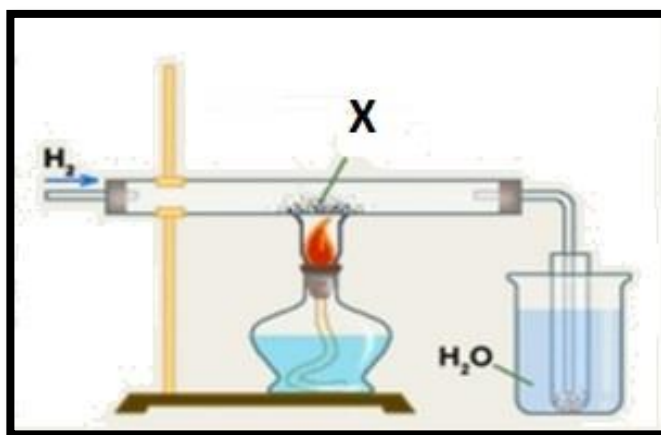
**Câu 2** : ( 3 điểm )

a) Điền thông tin thích hợp vào bảng sau :

CÔNG THỨC HÓA HỌC	TÊN GỌI	PHÂN LOẠI
$\text{P}_2\text{O}_5$		
	Natri hidrocacbonat	
$\text{H}_2\text{SO}_4$		
$\text{Cu}(\text{OH})_2$		

b) Trong phòng thí nghiệm có một số lọ đựng hoá chất lâu ngày bị mờ mất nhãn tên hóa chất, dựa vào hiểu biết của em hãy phân loại các chất bị mất nhãn tên trong phòng thí nghiệm :  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ;  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  ;  $\text{NaCl}$

**Câu 3** : ( 1 điểm ) Quan sát hình vẽ và mô tả thí nghiệm sau :



a) Dẫn khí hidro đi qua ống nghiệm chứa bột X màu đen của một oxit kim loại và đun nóng ống nghiệm tới khoảng

400<sup>0</sup>C. Bột X màu đen dần chuyển sang màu đỏ; có hơi nước tạo thành. Hãy cho biết bột X có tên gì? Công thức hóa học của bột X.

b) Viết phương trình hóa học của phản ứng trên?

**Câu 4** : (1 điểm)

- Axit Sunfuric đặc ( H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 98 % ) hút nước mạnh và tỏa nhiều nhiệt nên khi pha loãng axit phải cho từ từ axit đặc vào nước mà không làm ngược lại vì có thể gây bỏng. Khi pha loãng axit phải cẩn thận.
- Giả sử có một cốc đựng 10(g) dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 98 % :

Hãy cho biết cần hoà tan bao nhiêu gam H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> và bao nhiêu gam nước để có được 10 (g) dung dịch axit H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 98 % ?

Câu 5 : (3 điểm) Cho kim loại Natri vào nước thu được 6,72 (l) khí ( đktc ).

- a) Mô tả hiện tượng và viết phương trình hóa học xảy ra.
- b) Tính khối lượng kim loại Natri tham gia phản ứng
- c) Lấy toàn bộ lượng khí hidro ở trên tác dụng với sắt (III) oxit, đun nóng. Sau khi phản ứng hoàn toàn thu được bao nhiêu (g) sắt ?

